FLAME-RETARDANT COMPOSITION

Publication number: JP5017692

Publication date:

1993-01-26

Inventor:

IMAMURA HIDEKI

Applicant:

SUMITOMO ELECTRIC INDUSTRIES

Classification:

- international:

C08K3/22; C08K9/04; C08K9/06; C08L21/00; C08L101/00; C08L101/16; C08K3/00; C08K9/00; C08L21/00; C08L101/00; (IPC1-7): C08K3/22;

C08K9/04; C08K9/06; C08L101/00

- European:

Application number: JP19910194732 19910708 Priority number(s): JP19910194732 19910708

Report a data error here

Abstract of JP5017692

PURPOSE:To provide a flame-retardant composition with an improved acid resistance. CONSTITUTION:A flame-retardant composition, provided with flame retardancy and improved in acid resistance, is prepared by grinding a natural mineral containing magnesium hydroxide as the main component, subjecting the surface of the powdered mineral to a surface treatment composed primarily of at least one component selected from among a fatty acid, metallic salt of a fatty acid, silane coupling agent and titanate coupling agent, and then adding a plastic or rubber thereto.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平5-17692

(43)公開日 平成5年(1993)1月26日

(51) Int.Cl. ⁵	識別記号	庁内整理番号	FΙ	技術表示箇所
C 0 8 L 101/00				
C 0 8 K 3/22	KAE	7167-4 J	•	
9/04	KCP	7167-4 J		
9/06	KCQ	7167 – 4 J		•
			\$ 1	審査請求 未請求 請求項の数1(全 3 頁)
(21)出願番号	特顧平3-194732		(71)出願人	000002130
				住友電気工業株式会社
(22)出願日	平成3年(1991)7月8日			大阪府大阪市中央区北浜四丁目5番33号
			(72)発明者	今村 秀樹
				大阪市此花区島屋一丁目1番3号 住友電
				気工業株式会社大阪製作所内
			(74)代理人	弁理士 育木 秀實
•		•		

(54) 【発明の名称】 難燃性組成物

(57)【要約】

【目的】 耐酸性を向上せしめた難燃性組成物を提供する。

【構成】 水酸化マグネシウムを主成分とする天然鉱物を粉砕し、脂肪酸、脂肪酸金属塩、シランカップリング剤、チタネートカップリング剤より選ばれた少くとも1種を主成分とする表面処理剤で表面処理を施した後、プラスチック又はゴムに添加し、難燃性を付与すると共に耐酸性を向上せしめた難燃性組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 水酸化マグネシウムを主成分とする天然 鉱物を粉砕し、脂肪酸、脂肪酸金属塩、シランカップリ ング剤、チタネートカップリング剤より選ばれた少くと も1種を主成分とする表面処理剤で表面処理を施した 後、プラスチック又はゴムに添加し、難燃性を付与する と共に耐酸性を向上せしめたことを特徴とする難燃性組 成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明はノンハロゲン難燃電線、 ケーブルの被覆材として使用される難燃性組成物に関す るものである。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】電線ケ ーブルの燃焼時の発煙、毒性、腐食等の二次災害を防止 する目的から、例えば特開平1-141929号公報に示される ように、被覆材に難燃性を付与する難燃剤の一つとして 水酸化マグネシウムが使用されている。

ムは、海水中のマグネシウムを原料とするものであり、 これを難燃性として使用した難燃性組成物は、高湿度空 気中に放置すると、材料表面に空気中の炭酸ガスと水酸 化マグネシウムが反応した炭酸マグネシウムが析出した り、酸性溶液中に浸渍すると水酸化マグネシウムが溶出 して耐酸性に劣るという問題があった。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明は上述の問題点を 解消し耐酸性を向上せしめた難燃性組成物を提供するも ので、その特徴は、水酸化マグネシウムを主成分とする 天然鉱物を粉砕し、脂肪酸、脂肪酸金属塩、シランカッ プリング剤、チタネートカップリング剤より選ばれた少 くとも1種を主成分とする表面処理剤で表面処理を施し た後、プラスチック又はゴムに添加し、難燃性を付与す 10 ると共に、耐酸性を向上せしめた難燃性組成物にある。

[0005]

【作用】上述の問題を解決するため、種々の水酸化マグ ネシウムを用い検討を行なったところ、水酸化マグネシ ウムを主成分とする天然鉱物を原料とした水酸化マグネ シウムが耐酸性にすぐれていることを見出した。このメ カニズムに関しては不明であるが、結晶構造等が従来品 と異なっているためではないかと思われる。

[0006]

【実施例】表1に示す各種材料を6インチオープンロー 【0003】従来より使用されている水酸化マグネシウ 20 ルで15分混練した後、約1mm厚×13cm幅×17cm長さのシ ートに約 160℃×10分加圧成形してシートを作成した。 このシートを用いて耐炭酸ガス性及び耐塩酸性を評価し た。結果は表1の通りである。

[0007]

【表1】

4

J					
	比較例1	比較例2	実施例1	実施例2	実施例3
EEA	100	100	100	100	100
カーボン	3	3	3	3 .	3
水酸化	A	В	С	D	E
マグネシウム	140	140	140	140	140
酸化防止剤	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5
加工助剤	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5
耐炭酸ガス性	1.5wt%增	2.0	1.0	1.2	1.2
耐塩酸性	-0.7wt%減	-1.0	-0.2	-0.2	-0.2

(注) EEA: E A 含有量23wt%, M I = 0.5 例:日本ユニカーWN-170

従来(海水法)の水酸化マグネシウム

例:協和化学キスマ5A

従来(海水法)の水酸化マグネシウム 例:協和化学キスマ5B

天然鉱物(ブルーサイト)を原料として脂肪酸で表面処理した水酸化マグネシウム 例:神島化学N-1

D: 同上をシランカップリング剤で処理した水酸化マグネシウム

: 同上をチタネートカップリング剤で処理した水酸化マグネシ

ウム

【0008】耐炭酸ガス性: 試料として厚1 m×幅2 cm ×長さ13㎜の短冊状試料を上述のシートより打ち抜き、 湿度90%以上のデシケーター中に炭酸ガスを200cc/分の 割合で流し込み、48時間の重量変化を測定した。比較例 1,2に示す従来の水酸化マグネシウムを使用したもの ネシウムの白色結晶が多量折出しているのに対し、天然 鉱物の水酸化マグネシウムを使用した実施例1~3は、 重量増加が 1.0~1.2wt %と小さく、表面への白色物析 出割合も少量であった。

【0009】耐塩酸性:厚1mm×幅3cm×長さ6cmの試 料をpH2の塩酸水溶液中に6時間浸漬し、重量変化を 測定した。

比較例 1, 2は 0.7~1.0wt %の重量減が認められ、相 当量の水酸化マグネシウムが試料から塩酸中に溶出して いるのに対し、実施例1~3は重量減が0.2wt%と極め 50 ると効果的である。

て少くなく、耐塩酸性にすぐれていることが認められ た。

【0010】以上は材料としてEEAを使用した場合を 示したが、エチレンプロピレンゴム、アクリルゴム、超 低密度ポリエチレン、直鎖状低密度ポリエチレン、エチ は、重量増加が1.5~2▼1%と大きく、表面に炭酸マグ 40 レンピニルアセテート、エチレンメタアクリレート、エ チレンメチルメタアクリレート等のゴム、プラスチック 材料においても、又これらの混合物に対しても同様の効 果が認められ、天然鉱物を原料とした水酸化マグネシウ ムが耐炭酸ガス性、耐塩酸性等の耐酸性にすぐれている ことが確認された。

[0011]

【発明の効果】以上説明したように、本発明の難燃性組 成物によれば、耐酸性にすぐれており、特に高湿度雰囲 気に使用されるノンハロゲン難燃電線ケーブルに適用す